(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro





(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 25. August 2005 (25.08.2005)

**PCT** 

# (10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 2005/077484 A1

- (51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: B01D 11/04, B01F 13/00
- (21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2005/001525
- (22) Internationales Anmeldedatum:

16. Februar 2005 (16.02.2005)

- (25) Einreichungssprache: Deutsch
- (26) Veröffentlichungssprache: Deutsch
- (30) Angaben zur Priorität: 10 2004 007 708.8

16. Februar 2004 (16.02.2004) DE

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): DYNAMIT NOBEL GMBH [DE/DE]; Explosivstoff- und Systemtechnik, Kalkstrasse 218, 51377 Leverkusen (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): ANTES, Jürgen [DE/DE]; Weingartenerstrasse 47, 76229 Karlsruhe (DE). BOSKOVIC, Dusan [YU/DE]; Kreuzstrasse 33, 76133 Karlsruhe (DE). HAASE, Jürgen [DE/DE]; Mozart Strasse 19, 45731 Waltrop (DE). LÖBBECKE, Stefan [DE/DE]; Augustastrasse 9, 76137 Karlsruhe (DE). RULOFF, Cornelius [DE/DE]; Gisbert-Cremer-Strasse 82, 51373 Leverkusen (DE). TÜRCKE, Tobias [DE/DE]; Striederstrasse 4, 76131 Karlsruhe (DE).

- (74) Anwälte: UPPENA, Franz usw.; Patente, Marken & Lizenzen, Chemetall GmbH, Trakehner Strasse 3, 60487 Frankfurt/M (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

### Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der f\u00fcr \u00e4nderungen der Anspr\u00fcche geltenden Frist; Ver\u00f6fentlichung wird wiederholt, falls \u00e4nderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: METHOD FOR PREPARING LIQUID SUBSTANCES

- (54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR AUFARBEITUNG VON FLÜSSIGEN STOFFEN
- (57) Abstract: The invention concerns a method for preparing liquid substances, whereby the preparation is made in one or several micro-reactors and/or micro-mixers, the liquid substance to be prepared being continuously mixed with a washing liquid in the micro-reactors and/or micro-mixers.
- (57) Zusammenfassung: Beschrieben wird ein Verfahren zur Aufarbeitung von flüssigen Stoffen, bei dem die Aufarbeitung in einem oder mehreren Mikroreaktoren und/oder Mikromischern durchgeführt wird, wobei der aufzuarbeitende flüssige Stoff in den Mikroreaktoren und/oder Mikromischern kontinuierlich mit einer Waschflüssigkeit gemischt wird.



~

5

10

15

20

25

## Verfahren zur Aufarbeitung von flüssigen Stoffen

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Aufarbeitung von flüssigen Stoffen.

In vielen chemischen Verfahren werden flüssige Stoffe mit anderen flüssigen Stoffen gewaschen. Das erhaltene flüssig/flüssig-Gemisch wird dann wieder in die einzelnen Flüssig-Phasen getrennt. Insbesondere bei der Herstellung von flüssigen Nitratestern wie Nitroglycerin sind bei der Aufarbeitung der Rohprodukte mehrere Wäschen und Phasentrennungen erforderlich. Dies wird am Beispiel der Nitroglycerin-Herstellung näher beschrieben:

Nach der Umsetzung von Nitriersäure mit Glycerin wird ein Gemisch aus einer Säurephase und Rohnitroglycerin erhalten, das sich in zwei Phasen trennt. Diese Trennung dauert in den dem Stand der Technik entsprechenden konventionellen Anlagen mehrere Minuten bis ca. 40 Minuten. Nach Ablassen der Säurephase wird die noch saure Rohnitroglycerin-Phase 5 bis 6 mal mit einer wässrigen und/oder wässrig alkalischen Lösung (z.B. Natriumcarbonat-Lösung) unter Rühren gewaschen, bis das erhaltene Nitroglycerin säure- und basefrei ist. Diese Phasentrennungen dauern jeweils wieder mehrere Minuten bis ca. 40 Minuten. Nachteilig bei dieser Vorgehensweise sind die langen Phasentrennzeiten und insbesondere die großen Mengen an wässriger Phase, die es aufwändig zu entsorgen gilt. So entstehen je nach Reinheitsanforderung z.B. pro Gewichtsteil Nitroglycerin bis zu 16 Gewichtsteile wässriger Abfall. Ähnliche Probleme gibt es allgemein bei der Aufarbeitung und Reinigung von flüssigen Stoffen.

Aufgabe der Erfindung ist es daher, die Nachteile des Standes der Technik zu überwinden und insbesondere ein Verfahren zur Aufarbeitung von flüssigen Stoffen bereitzustellen, bei dem flüssige Stoffe mit einem oder mehreren andern flüssigen Stoffen gewaschen werden und wobei sich die gebildeten flüssigen Phasen schnell trennen lassen und nur geringe Abfallmengen anfallen.

Gelöst wird die Aufgabe durch ein Verfahren zur Aufarbeitung von flüssigen Stoffen mit den Merkmalen des Hauptanspruchs. Vorzugsweise Ausgestaltungen des erfindungsgemäßen Verfahrens finden sich in den Unteransprüchen.

Mikroreaktoren und Mikromischer sind stark miniaturisierte Rohr-Reaktoren mit Kanaldimensionen im sub-Millimeterbereich bzw. Volumina im sub-Milliliterbereich und als solche bekannt. Beschreibungen finden sich z.B. in:

V.Hessel und H.Löwe, "Mikroverfahrenstechnik: Komponenten, Anlagen-konzeption, Anwenderakzeptanz", Chem.Ing.Techn. 74, 2002, Seiten 17-30, 185-207 und 381-400.

J.R.Burns, C.Ramshaw, C., "A Microreactor for the Nitration of Benzene and Toluene", in: Proceed. 4<sup>th</sup> Int. Conference on Microreaction Technology (IMRET 4), 2000, Atlanta, USA.

S.Löbbecke et al., "The Potential of Microreactors for the Synthesis of Energetic Materials", 31<sup>st</sup> Int. Annu. Conf. ICT; Energetic Materials – Analysis, Diagnostics and Testing, 33, 27 – 30 June 2000, Karlsruhe, Germany.

15

20

25

Grundsätzlich geeignet für das erfindungsgemäße Verfahren sind Mikroreaktoren, in denen Fluidströme miteinander vermischt werden. Beispielhaft genannt seien hier Mikroreaktoren, die nach dem split and recombine Prinzip arbeiten oder Mikroreaktoren, die nach dem Multilaminationsprinzip arbeiten, oder Mikroreaktoren, die Fluidströme auf einfache Weise in einer T-Stück-artigen Konfiguration kontaktieren. Solche Mikroreaktoren werden auch als Mikromischer bezeichnet.

Bei einem nach dem split and recombine Prinzip arbeitenden Mikroreaktor werden die Fluidströme aufgespalten und nach Durchlaufen unterschiedlicher Wegstrecken wieder zusammengeführt. Die mehrfache Wiederholung dieser Strömungsführung, beispielsweise in mehrfach angeordneten parallelen Mikrokanälen, führt zu einer effektiven Vermischung der Flüssigkeitsströme. Die

Kanalinnendurchmesser der Mikrokanalstrukturen solcher Mikroreaktoren liegen bei ca. 50 bis 3000 µm Durchmesser. Die Länge der parallelen Mikrokanalstrukturen kann zwischen 1 und 50 mm, vorzugsweise zwischen 15 und 20 mm variieren.

Bei einem nach dem Multilaminationsprinzip arbeitenden Mikroreaktor werden die einzelnen Fluidströme zunächst in parallele Lamellenströme aufgeteilt, ehe sie alternierend mit dem zweiten multilaminierten Fluidstrom vereint und somit vermischt werden. Die Kanalinnendurchmesser der Mikrokanalstrukturen solcher Mikroreaktoren liegen bei ca. 50 bis 3000 µm Durchmesser. Die Länge der parallelen Mikrokanalstrukturen kann zwischen 1 und 50 mm, vorzugsweise zwischen 15 und 20 mm variieren.

Die Kanalinnendurchmesser des Mikroreaktors können zwischen 50 und 3000 μm variieren. Bevorzugt werden Kanalinnendurchmesser von 100 bis 1000 μm, ganz besonders bevorzugt von 200 bis 300 μm verwendet.

Bei der Aufarbeitung im Mikroreaktor wird bevorzugt mit einer laminaren Strömung der Flüssigkeiten gearbeitet, wobei die Reynoldszahl besonders bevorzugt unter 1000 liegt.

Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren werden Mikroreaktoren verwendet, die idealerweise mikrostrukturierte passive Mischstrukturen enthalten. Es können jedoch auch einfache T- oder Y-Mischer mit vergleichbaren inneren Kanaldimensionen eingesetzt werden.

20

Bevorzugt werden Mikroreaktoren mit Glas oder Silizium als Werkstoff verwendet. Darüber hinaus sind auch Reaktoren mit Werkstoffen aus Metall, Keramik oder Emaille einsetzbar.

25 Erfindungsgemäß vorgesehen sein kann außerdem, durch Hintereinanderschalten in Serie mehrerer gleich oder unterschiedlicher Mikroreaktoren (bzw. Mikromischer) den Wasch- und Trennvorgang beliebig zu

wiederholen und/oder durch Zugabe jeweils anderer Waschflüssigkeiten verschiedene Mikroreaktor- bzw. Mikromischer-Wäschen hintereinander zu schalten (Mikroreaktorsysteme).

Überraschenderweise liegt das erfindungsgemäß aufbereitete, den Mikroreaktor und/oder den Mikromischer verlassende Gemisch aus flüssigem (Wert-)Stoff und Waschflüssigkeit bereits in seine Phasen getrennt vor. Der Waschvorgang gemäß vorliegender Erfindung erweist sich dabei als wesentlich effektiver als der bei einem herkömmlichen Verfahren. So kann die Anzahl der Waschvorgänge deutlich reduziert werden. Die Waschzeiten und der Verbrauch an Waschflüssigkeit werden bis zu 75 % reduziert. Im Vergleich zum Stand der Technik wird eine deutlich beschleunigte Phasentrennung bei nicht mischbaren Flüssigkeiten erzielt.

10

15

Erfindungsgemäß bevorzugt fließt das den Mikroreaktor und/oder Mikromischer verlassende Gemisch aus flüssigem (Wert-)Stoff und Waschflüssigkeit in ein Gefäß mit einem oberen und einem unteren Ablauf, so dass sich die bereits getrennten flüssigen Phasen abnehmen lassen. In den Fällen, in denen eine dritte Phase entsteht, kann diese über einen oder mehrere zusätzliche mittlere Gefäßabläufe abgezogen werden.

Besonders geeignet ist das erfindungsgemäße Verfahren zur Aufarbeitung von Nitratestern. Ganz besonders geeignet ist es für die Aufarbeitung von Nitroglycerin.

Der Gegenstand der Erfindung wird anhand der folgenden Beispiele näher erläutert:

5

10

15

20

25

### Beispiel 1: Aufarbeitung von Rohnitroglycerin in drei Mikromischern

Die Aufarbeitung von Rohnitroglycerin wurde in drei aus dem Werkstoff Silizium bestehenden, in Serie geschalteten Mikromischern durchgeführt. Diese Mischer Prinzip. Hierbei werden and recombine split nach dem arbeiten Flüssigkeitsströme aufgespalten und nach Durchlaufen unterschiedlicher Wegstrecken wieder zusammengeführt. Die mehrfache Wiederholung dieser Strömungsführung in parallelen Mikrokanälen führt zu einer effektiven Vermischung der Flüssigkeitsströme. Die Mikrokanalstrukturen der Mikromischer liegen bei ca. 200 bis 300 µm Durchmesser. Die Länge der parallelen Mikrokanalstrukturen variiert zwischen 15 und 20 mm. Die Mikromischer wurden so in Serie geschaltet, dass die aus einem Mikromischer austretende Mischung auf die zwei Fluideingänge des nächsten Mikromischers mittels T- oder Y-Kapillaren aufgeteilt wurde.

Zur Durchführung der Aufarbeitung von Rohnitroglycerin, welches aus einem kontinuierlich oder einem chargenweise arbeitendem Herstellprozess erhalten werden kann, wurde dieses mit Gasdruck (z.B. Stickstoff) aus einer Vorlage in einen der beiden Eduktkanäle des 1. Mikromischers gefördert. In den 2. Eduktkanal wurde Waschwasser gefördert. Das Massenstromverhältnis von Rohnitroglycerin zu Wasser lag bei etwa 1 : 1,5. Das aus dem letzten Mikromischer austretende und in das Sammelgefäß gelangende Gemisch war bereits unmittelbar bei Austritt aus dem Mikromischer in seine Phasen getrennt, so dass dem Sammelgefäß über den unteren Ablauf ständig Nitroglycerin entnommen werden konnte. Dieses einmal gewaschene Rohglycerin wurde mittels Gasdruck erneut in eine serienverschaltete Anordnung aus drei Mikromischern gefördert und dort mit verdünnter (5 Gew.-%-iger) Sodalösung im Massenstromverhältnis von Rohnitroglycerin zu Sodalösung von ebenfalls 1:1,5 gewaschen. Erneut erfolgte eine Phasentrennung unmittelbar nach Austritt aus dem letzten Mikromischer. In einem letzten Waschschritt wurde die Nitroglycerin-Phase nochmals mit Wasser wie im ersten Waschschritt gewaschen.

Nach den Waschstufen wurde der Produktstrom in ein Sammelgefäß geleitet, das oben einen Abfluss für die wässrigen Waschphasen und unten den für die

6

gewaschene Nitroglycerinphase enthielt.

PCT/EP2005/001525

WO 2005/077484

10

15

Aufgrund der bei Austritt aus dem letzten Mikromischer unmittelbar vorliegenden Phasentrennung entspricht die Summe der Verweilzeiten in den Mikromischern der Gesamt-Waschzeit. Der Wascherfolg wurde in bekannter Weise durch die Bestimmung der Beständigkeitszeit der Nitroglycerinphase im Abel-Test sowie durch Reinheitsanalysen (Flüssigchromatographie) ermittelt. Als Vergleich dient ein konventionell makroskopisch durchgeführter Waschprozess, in dem hintereinander 5 Waschstufen (Wasser, Wasser, Soda, Wasser, Wasser) mit jeweils einem Rohnitroglycerin/Waschphase-Verhältnis von 1 : 3 (Massenverhältnis) durchgeführt wurde. Die Tabelle 1 fasst die Ergebnisse zusammen. Zum Vergleich ist in Tabelle 1 in der Zeile "konventionell makroskopisch" die Aufarbeitung gemäß dem Stand der Technik angegeben. Ein Vergleich der Versuchsergebnisse zeigt, dass durch den Einsatz der Mikromischer

- die Absolutmenge an Waschlösung um bis zu 75 % reduziert werden kann,
- die Anzahl der Waschschritte reduziert werden kann,
- die Netto-Waschzeit drastisch reduziert werden kann,
- stabiles Nitroglycerin hoher Reinheit (vgl. Tabelle 2) erhalten wird.

Tabelle 1:

10

Wäscherart	Anzahi	Massestrom	Reihenfolge der	Verweilzeit je	NGL-Stabilität
	der	(Waschlösung/	Waschmedien	Wäsche /	nach Wäsche
	Wasch-	Nitroglycerin) /			in
	stufen				Mikromischern
					(Methode nach
					Abel) /
		   (g/min) / (g/min)			
				S	min
Konventionell	5	3:1	W/W/S/W/W	300	10
makroskopisch					
•					
Einsatz von	3	1,5:1	W/S/W	3	11
Mikromischern		·			

W: reines Wasser; S: 5 %ige wässrige Soda-Lösung; NGL: Nitroglycerin

Tabelle 2: Reinheitsanalysen von Nitroglycerin nach Mikromischer-Wäschen:

	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Na <sup>†</sup>
	/ ppm	/ ppm	/ ppm	/ ppm	/ ppm
NGL nach Mikromischer- Wäsche	0,21	0,34	0,24	0,11	0,57

### 5 Beispiel 2: Aufarbeitung von Rohnitroglycerin mit neun Mikromischern

Die Verfahrensweise entspricht der aus Beispiel 1, jedoch durchlief das Rohnitroglycerin das System aus drei hintereinander geschalteten Mikromischern neunmal hintereinander. Die ersten drei Wäschen wurde jeweils mit Wasser, die zweiten drei Wäschen jeweils mit verdünnter (5 Gew.-%-iger) Sodalösung und abschließend die dritten drei Wäschen erneut mit Wasser gewaschen. Das Massenstrom-Verhältnis von Nitroglycerin zu Waschlösung betrug 2 : 1. Die

Tabelle 3 fasst die Ergebnisse zusammen. Es ist ersichtlich, dass eine sehr hohe Nitroglycerin-Stabilität erzielt wurde.

Zum Vergleich ist in Tabelle 3 in der Zeile "konventionell makroskopisch" die Aufarbeitung gemäß dem Stand der Technik angegeben.

### 5 Tabelle 3:

10

Wäscherart	Anzahl	Massestrom	Reihenfolge der	Verweilzeit je	NGL-Stabilität
	der	(Waschlösung/	Waschmedien	Wäsche /	nach Wäsche
	Wasch-	Nitroglycerin) /			in
	stufen				Mikromischern
			· ·		(Methode nach
					Abel) /
		(g/min) / (g/min)			
				S	min
konventionell	5	3:1	W/W/S/W/W	300	10
makroskopisch					
Einsatz von	9	2:1	www/sss/www	3	17
Mikromischern					
Mikromischern					

W: reines Wasser; S: 5 %ige wässrige Soda-Lösung; NGL: Nitroglycerin

Die in den Beispielen 1 bis 2 erzielten Ergebnisse wurden unter den gleichen Prozessbedingungen auch mit anderen Mikromischern, die passive Mischstrukturen auf der Basis von "split-and-recombine"- oder Multilaminations-Mischprinzipien enthalten, erzielt.

### Patentansprüche

5

- Verfahren zur Aufarbeitung von flüssigen Stoffen, dadurch gekennzeichnet, dass der aufzuarbeitende flüssige Stoff in einem oder mehreren Mikroreaktoren und/oder Mikromischern kontinuierlich mit einer Waschflüssigkeit gemischt wird.
- 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass der Kanalinnendurchmesser des Mikroreaktors und/oder Mikromischers mindestens 50 µm beträgt.
- 3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass der Kanalinnendurchmesser des Mikroreaktors und/oder Mikromischers mindestens 100 µm beträgt.
  - 4. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass der Kanalinnendurchmesser des Mikroreaktors und/oder Mikromischers maximal 3000 μm beträgt.
- 5. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass der Kanalinnendurchmesser des Mikroreaktors und/oder Mikromischers maximal 1000 μm beträgt.
- 6. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass die Strömung der Flüssigkeiten im Mikroreaktor und/oder Mikromischer laminar ist.
  - 7. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass die Strömung der Flüssigkeiten im Mikroreaktor und /oder Mikromischer eine Reynoldszahl von < 1000 aufweist.
- 8. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass der Mikroreaktor und/oder Mikromischer mikrostrukturierte passive Mischstrukturen enthält.

- 9. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass der Mikroreaktor und/oder Mikromischer aus dem Werkstoff Glas oder Silizium besteht.
- 10. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass der Mikroreaktor und/oder Mikromischer aus den Werkstoffen Metall, Keramik oder Emaille besteht.

5

10

15

20

- 11. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass das den Mikroreaktor und/oder Mikromischer verlassende Gemisch aus flüssigem (Wert-)Stoff und Waschflüssigkeit in ein Gefäß mit einem oberen und einem unteren Ablauf fließt, so dass sich die bereits getrennten flüssigen Phasen abnehmen lassen.
- 12. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass das Gefäß neben einem oberen und einem unteren Ablauf noch ein oder mehrere zusätzliche Abläufe aufweist, über die sich weitere flüssige Phasen abnehmen lassen.
- 13. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 12, dadurch gekennzeichnet, dass der Wasch- und Trennungsvorgang durch Hintereinanderschalten mehrerer Mikroreaktoren und/oder Mikromischer wiederholt, bzw. durch Zugabe von jeweils anderen Waschflüssigkeiten variiert wird.
- 14. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 13, zur Aufarbeitung flüssiger Nitratester.
- 15. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 13, zur Aufarbeitung von Nitroglycerin.



Interplemental Application No PCT/EP2005/001525

A. CLASSIF IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER B01D11/04 B01F13/00		
According to	International Patent Classification (IPC) or to both national classifi	cation and IPC	
	SEARCHED		
Minimum do	cumentation searched (classification system followed by classification	tion symbols)	
IPC 7	BO1D BO1F		
Documentati	ion searched other than minimum documentation to the extent that	such documents are included in the fields se	arched
Electronic da	ata base consulted during the international search (name of data b	pase and, where practical, search terms used)	
EPO-In	ternal, WPI Data		
C. DOCUME	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the r	elevant passages	Relevant to claim No.
X	DE 101 18 616 A1 (MIR-CHEM GMBH) 24 October 2002 (2002-10-24) paragraph '0025! - paragraph '00		1,8,11
	figures 5,6		
X	WO 02/16017 A (INSTITUT FUER MIK MAINZ GMBH; MGT MIKROGLAS TECHN) LOEWE) 28 February 2002 (2002-02 page 7, line 17 - line 20 page 11, paragraph 3	[K AG;	1-5,8-10
X	US 2003/226806 A1 (YOUNG LINCOLN AL) 11 December 2003 (2003-12-13 paragraphs '0034!, '0035!, '00	1)	1-9
		-/	
X Furt	ther documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are listed i	n annex.
·	ategories of cited documents:	"T" later document published after the inte or priority date and not in conflict with	ernational filing date the application but
consid	ent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance	cited to understand the principle or the invention	eory underlying the
filing		"X" document of particular relevance; the cannot be considered novel or cannot be considered nov	t be considered to
which	ent which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another	involve an inventive step when the do	claimed invention
"O" docum	on or other special reason (as specified) nent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means	cannot be considered to involve an in document is combined with one or mo ments, such combination being obvio	ore other such docu-
'P' docum	nent published prior to the international filing date but than the priority date claimed	in the art.  *&* document member of the same patent	
	e actual completion of the international search	Date of mailing of the international sea	irch report
3	3 June 2005	14/06/2005	
Name and	mailing address of the ISA	Authorized officer	
	European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Haderlein, A	
	, , , , , , , , , , , , , , , , ,		

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Intertional Application No PCT/EP2005/001525

<u></u>	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	Relovant to claim No
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
E	WO 2005/018772 A (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT; SCHANZ, GERHARD; SENDELBACH, GERHARD) 3 March 2005 (2005-03-03) page 1, line 6 - line 10 page 7, line 24 - line 28 page 10, line 4 - line 10 page 4, line 17 - line 25	1-5, 8-10,13
A	US 4 167 521 A (FOWLER ET AL) 11 September 1979 (1979-09-11) the whole document	14,15

2

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

information on patent family members

Intertional Application No PCT/EP2005/001525

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
DE 10118616	A1	24-10-2002	WO DE	02083261 A2 10291568 D2	24-10-2002 15-04-2004
WO 0216017	Α	28-02-2002	DE AT AU DE WO EP US	10041823 A1 269149 T 1215102 A 50102620 D1 0216017 A2 1311341 A2 2004027915 A1	14-03-2002 15-07-2004 04-03-2002 22-07-2004 28-02-2002 21-05-2003 12-02-2004
US 2003226806	A1	11-12-2003	AU WO	2003234566 A1 03103836 A1	22-12-2003 18-12-2003
WO 2005018772	Α	03-03-2005	DE WO	10333921 A1 2005018772 A1	17-02-2005 03-03-2005
US 4167521	Α	11-09-1979	NONE		



A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 B01D11/04 B01F13/00

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

#### B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 B01D B01F

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data

Categorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
<b>〈</b>	DE 101 18 616 A1 (MIR-CHEM GMBH) 24. Oktober 2002 (2002-10-24) Absatz '0025! - Absatz '0027!; Abbildungen 5,6	1,8,11
X	WO 02/16017 A (INSTITUT FUER MIKROTECHNIK MAINZ GMBH; MGT MIKROGLAS TECHNIK AG; LOEWE) 28. Februar 2002 (2002-02-28) Seite 7, Zeile 17 - Zeile 20 Seite 11, Absatz 3	1-5,8-10
X	US 2003/226806 A1 (YOUNG LINCOLN C 'US! ET AL) 11. Dezember 2003 (2003-12-11) Absätze '0034!, '0035!, '0039!	1-9

X Siehe Anhang Patentfamilie
<ul> <li>*T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist</li> <li>*X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden</li> <li>*Y* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderlscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist</li> <li>*&amp;* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist</li> </ul>
Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
14/06/2005
Bevollmächtigter Bediensteter
Haderlein, A

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Interionales Aktenzeichen
PCT/EP2005/001525

	1 1 0 1 7	EP2005/001525	
C.(Fortsetz	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Te	le Betr. Anspruch Nr.	
E	WO 2005/018772 A (WELLA AKTIENGESELLSCHAFT; SCHANZ, GERHARD; SENDELBACH, GERHARD) 3. März 2005 (2005-03-03) Seite 1, Zeile 6 - Zeile 10 Seite 7, Zeile 24 - Zeile 28 Seite 10, Zeile 4 - Zeile 10 Seite 4, Zeile 17 - Zeile 25	1-5, 8-10,13	
<b>A</b>	Seite 4, Zeile 17 - Zeile 25  US 4 167 521 A (FOWLER ET AL) 11. September 1979 (1979-09-11) das ganze Dokument	14,15	

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Interponales Aktenzeichen
PCT/EP2005/001525

Im Recherchenbericht ngeführtes Patentdokument	:	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 10118616	A1	24-10-2002	WO DE	02083261 A2 10291568 D2	24-10-2002 15-04-2004
WO 0216017	A	28-02-2002	DE AT AU DE WO EP US	10041823 A1 269149 T 1215102 A 50102620 D1 0216017 A2 1311341 A2 2004027915 A1	14-03-2002 15-07-2004 04-03-2002 22-07-2004 28-02-2002 21-05-2003 12-02-2004
US 2003226806	A1	11-12-2003	AU WO	2003234566 A1 03103836 A1	22-12-2003 18-12-2003
WO 2005018772	Α	03-03-2005	DE WO	10333921 A1 2005018772 A1	17-02-2005 03-03-2005
US 4167521	Α	11-09-1979	KEI	<del></del> NE	